11 Veröffentlichungsnummer:

0 093 903 A2

EUROPÄISCHE	PATENTANMELDUNG
-------------	------------------------

- 21 Anmeldenummer: 83103818.7
- Anmeldetag: 20.04,83

1

(5) Int. Cl.³: **C 08 L 77/00**, C 08 L 75/04, C 08 K 3/02

(1) Priorităt: 28.04.82 DE 3215750

- (7) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft, Carl-Bosch-Strasse 38, D-6700 Ludwigshafen (DE)
- Veröffentlichungstag der Anmeldung: 16.11.83
 Patentblatt 83/46
- 8 Benannte Vertragsstaaten: CH DE FR GB IT LI NL
- Erfinder: Theysohn, Rainer, Dr., Am Bruch 38, D-6710 Frankenthal (DE) Erfinder: Relmann, Horst, Dr., Adelheidstrasse 26, D-6520 Worms (DE)
- Flammfeste Polyamid- oder Polyurethan-Formmassen.
- Flammfeste thermoplastische Polyamid- oder Polyurethan-Formmassen, enthaltend
- A. 1 bis 10 Gew.-% roten Phosphor als Flammschutzmittel,
- B. 1 bis 15 Gew.-% eines Trägerharzes für den Phosphor sowie
- C. 0,05 bis 8 Gew.-% elner Metallverbindung als Stabilisator für den Phosphor.

Das Trägerharz ist ein niedermolekulares, niedrigschmelzendes Polyamid, vorzugsweise ein endgruppenverkapptes Copolyamid aus Caprolactam, Adlpinsäure und Hexamethylendiamin.

Bevorzugter Stabilisator ist Cadmiumoxid.

Flammfeste Polyamid- oder Polyurethan-Formmassen

Die Erfindung betrifft flammfeste thermoplastische Polyamid- oder Polyurethan-Formmassen, die als Flammschutz- mittel roten Phosphor und ein Trägerharz enthalten.

Es ist bekannt, daß roter Phosphor ein wirksames Flammschutzmittel für verstärkte und unverstärkte Polyamid- und
Polyurethan-Formmassen ist. Ein wesentlicher Vorteil des
Phosphors gegenüber üblichen Flammschutzmitteln auf Basis
von Halogenverbindungen liegt darin, daß er die elektrischen Eigenschaften der Formmassen, insbesondere die Kriechstromfestigkeit, kaum beeinträchtigt.

Feinpulvriger roter Phosphor neigt jedoch bekanntlich bei Reibung oder Kontakt mit heißen Metallflächen zur Entzündung oder zu Staubexplosionen, so daß bei der Handhabung aufwendige Vorsichtsmaßnahmen getroffen werden müssen.

Außerdem kann der Phosphor – insbesondere bei erhöhten

Temperaturen und über längere Zeiträume hinweg – disproportionieren oder oxidieren, wobei Phosphorwasserstoff und Sauerstoffsäuren des Phosphors gebildet werden. Letztere können zur Bildung von elektrisch leitenden Belägen führen.

25

10

Es wurden nun schon verschiedene Maßnahmen vorgeschlagen, mit denen diese Erscheinungen entgegengewirkt werden soll. Am vielversprechendsten erscheint die Einbettung des Phosphors in ein Trägerharz. Derartige Flammschutzmittelkonzentrate sind staubfrei, rieselfähig und schlagunempfindlich, bei der Einarbeitung in den Kunststoff umhüllt das Trägerharz den Phosphor und schützt ihn gegen den Kontakt mit Luft und vor hoher Scherung.

o.z. 0050/35890

In den DE-B 26 25 673, 26 25 691 und 27 34 103 wird die Verwendung von Phenol-Formaldehyd-Harzen als Trägerharz empfohlen. Es hat sich aber gezeigt, daß Phenolharze die Kriechstromfestigkeit von Formmassen herabsetzen, so daß diese für manche Anwendungszwecke, vor allem zur Herstellung von Formteilen für die Elektroindustrie, nur beschränkt eingesetzt werden können.

Im Beispiel 7 der DE-B 26 25 691 wird als Trägerharz für den Phosphor ein Copolyamid aus Caprolactam, Sebacinsäure, Adipinsäure und Hexamethylendiamin mit einem mittleren Molekulargewicht von 20 000 eingesetzt. Auch mit diesem hochmolekularem Copolyamid läßt sich keine ausreichende Stabilisierung des Phosphors erreichen.

Der Erfindung lag also die Aufgabe zugrunde, Trägerharze für roten Phosphor zu finden, welche die Kriechstromfestigkeit von Polyamid- oder Polyurethanformmassen nicht herabsetzen und eine gute Stabilisierung des Phosphors gegen Disproportionierung ermöglichen. Derartige Trägerharze sind niedermolekulare, niedrig schmelzende Polyamide, insbesondere endgruppenverkappte Copolyamide.

Gegenstand der Erfindung sind flammfeste thermoplastische 25 Polyamid- oder Polyurethan-Formmassen, enthaltend

- A. 1 bis 10 Gew.-% roten Phosphor als Flammschutzmittel,
- B. 1 bis 15 Gew.-% eines Trägerharzes für den Phosphor,30 sowie
 - C. 0,05 bis 5 Gew.-% einer anorganischen oder organischen Verbindung eines zwei- oder dreiwertigen Metalls als Stabilisator für den Phosphor,

15

O. Z. 0050/35890

wobei das Trägerharz C ein niedermolekulares Polyamid mit einem Molekulargewicht von 500 bis 10 000 und einem Schmelzpunkt zwischen 80 und 200°C 1st, dessen Endgruppen weitgehend verkappt sind.

5

10

15

20

25

Polyamide im Sinne der Erfindung sind vorzugsweise gesättigte, lineare Homopolyamide, wie z.B. Polycaprolactam (Polyamid-6), Polyhexamethylenadipinsäureamid (Polyamid-6,6), Polyhexamethylensebazinsäureamid, Polylaurinlactam, Polyundecanamid; ferner Homo- und Copolyamide, die unter Verwendung von Adipinsäure, Acelainsäure, Sebazinsäure, Dodecandisäure oder Terephthalsäure einerseits und Hexamethylendiamin, Trimethylhexamethylendiamin, Bis-(4-aminocyclohexyl)-methan oder 2,2-Bis-(4'-aminocyclohexyl)-propan andererseits hergestellt werden; sowie Copolyamide, die durch Polykondensation von Lactamen zusammen mit den oben genannten Dicarbonsäuren und Diaminen erhalten werden; außerdem Mischungen aus den genannten Polyamiden. Das Molekulargewicht der Polyamide liegt vorzugsweise oberhalb von 15 000, insbesondere zwischen 18 000 und 50 000.

Thermoplastisch verarbeitbare Polyurethane im Sinne der Erfindung sind vorzugsweise solche, die hergestellt wurden durch Polyaddition von 4,4'-Diphenylmethan-diisocyanat mit Diolen und weitere Umsetzung mit Polyester- bzw. Polyetherolen.

Die Formmassen enthalten 1 bis 10, vorzugsweise 2 bis 8 Gew.-% roten Phosphor als Flammschutzmittel. Es wird ein handelsüblicher roter Phosphor verwendet, der vorstabilisiert und/oder gecoated sein kann. Die mittlere Größe der Phosphorpartikel liegt vorzugsweise zwischen 0,001 und 0,2 mm.

"Sie enthalten vorzugsweise 0,05 bis 8, insbesondere 0,1 bis 3 Gew.-% eines Stabilisators für den Phosphor. Dieser Stabilisator ist eine anorganische oder organische Verbindung, vorzugsweise ein Oxid, eines zwei- bis vierwertigen Metalls, insbesondere von Cadmium, Magnesium, Aluminium, Zink, Mangan, Titan oder Zinn. Besonders bevorzugt ist Cadmiumoxid.

Die Formmassen enthalten als Trägerharz erfindungsgemäß 1 bis 15, vorzugsweise 2 bis 10 Gew.-% eines niedermolekula-10 ren Polyamids mit einem Molekulargewicht von 500 bis 10,000, vorzugsweise von 800 bis 5000 und einem Schmelzpunkt von 50 bis 200°C, vorzugsweise von 80 bis 150°C. Es hat sich gezeigt, daß die Wirksamkeit der Stabilisatoren für den Phosphor, insbesondere des Cadmiumoxids, erhöht 15 werden kann, wenn man als Trägerharze niedermolekulare Polyamide einsetzt, deren NH2- und COOH-Endgruppen weitgehend verkappt sind. Bevorzugte Polyamide sind solche, die weniger als 20 mVal freie NH2-Gruppen und zwischen 10 und 100, insbesondere zwischen 20 und 50 mVal freie COOH-20 -Gruppen pro kg Polyamid enthalten. Die NH2-Gruppen können mit Monocarbonsäuren oder deren Derivaten verkappt werden, was zur Ausbildung einer Amidendgruppe führt. Sie können auch mit Dicarbonsäuren verkappt werden, wobei Imidendgruppen entstehen, oder mit Harnstoffen. Bevorzugtes Verkap-. 25 pungsmittel ist Propionsäure. Die COOH-Gruppen können z.B. mit Monoaminoverbindungen verkappt werden oder mit Isocyanaten, wobei beidesmal Amid-Endgruppen entstehen. Man kann die COOH-Gruppe auch mit einem Diamin, z.B. Hexamethylen-30 diamin umsetzen und die entstehende NH2-Endgruppe dann wieder mit einer Monocarbonsäure verkappen. Der Schmelzpunkt des Polyamids muß unterhalb von 200°C liegen; deshalb sind Polyamid 6 und Polyamid 66 als Trägerharze nicht geeignet. Verwendet werden können z.B. niedermolekulares 35 Polyamid 11 oder Polyamid 12, sowie Copolyamide, z.B. aus

15

20

25

35

Caprolactam, Hexamethylendiamin und Adipinsäure. Diese Polyamide sind bei 150 bis 200°C so niedrigviskos, daß der Phosphor ohne nennenswerte Schwerung eingerührt werden kann. Sie haben ein hohes Aufnahmevermögen für Phosphor und sind thermisch genügend stabil.

Die Formmassen können ferner die üblichen Zusatzstoffe, wie Pigmente zum Überdecken der Eigenfarben des roten Phosphors, Verarbeitungshilfsmittel, Stabilisatoren sowie Füllstoffe enthalten. Als Füllstoffe kommen vorzugsweise Glasfasern in Frage, die mit einer Schlichte und einem Haftvermittler ausgerüstet sein können. Die Fasern können einen Durchmesser zwischen 6 und 20 um aufweisen, die mittlere Glasfaserlänge im Spritzgußteil liegt vorzugsweise zwischen 0,08 und 0,5 mm. Als weitere Füllstoffe, die ebenfalls mit einem Haftvermittler beschichtet sein können, kommen Silikate, wie Talkum, Glimmer, Kaolin, calc. Kaolin, Zirkonsilikat in Frage, ferner Glaskugeln, Wollastonit, Quarzmehl und Kreide sowie Mischungen von Glasfasern mit Füllstoffen. Die Füllstoffe werden in Mengen von 10 bis 50 Gew.-%, bezogen auf die Formmasse, eingesetzt. Die Zusatzstoffe werden mit bekannten Verarbeitungsmaschinen, z.B. Extrudern oder anderen Knet- und Mischvorrichtungen in die Kunststoff-Schmelze eingearbeitet.

Bevorzugt werden Konzentrate verwendet, die durch Einmischen von Phosphor und/oder Stabilisator in eine Schmelze des Trägerharzes hergestellt wurden. Diese Konzentrate sind meist spröde, so daß sie leicht verschuppt oder gebrochen werden können.

Die erfindungsgemäßen Polyamid-Formmassen eignen sich zur Herstellung von Formteilen, insbesondere von solchen, die auf den Elektrosektor eingesetzt werden. Polyurethan-Formmassen können für nichtbrennbare, elastische Dämpfungselemente und Kabelisolierungen verwendet werden.

5 Die in den Beispielen genannten Teile und Prozente beziehen sich auf das Gewicht.

Beispiele

15

30

- 10 1. Folgende Copolyamide wurden als Trägerharze eingesetzt:
 - a) ein Copolyamid aus 50 Mol.-% Caprolactam,
 30 Mol.-% Sebacinsäure/Hexamethylendiamin und
 20 Mol.-% Adipinsäure/Hexamethylendiamin mit
 einem Schmelzpunkt von 150°C und einem mittleren
 Molekulargewicht von 20 000 (nach Beispiel 7 der
 DE-B 26 25 691), NH2-Endgruppengehalt
 54 mVal.kg⁻¹, COOH-Endgruppengehalt 50 mVal.kg⁻¹.

b) ein Copolyamid aus 40 Mol.-% Caprolactam und
60 Mol.-% Adipinsäure/Hexamethylendiamin, welches
72 mVal/kg NH₂- und 64 mVal COOH-Endgruppen
aufweist, einen Schmelzpunkt von 160°C und ein
mittleres Molekulargewicht von 8000 hat,

c) ein Copolyamid wie unter b) beschrieben, das aber nur 10 mVal/kg NH₂- und 24 mVal COOH-Endgruppen aufweist.

Herstellung der Konzentrate

Je 400 g der Copolyamide wurden in einem Rührbehälter aufgeschmolzen und auf 180°C gebracht. In die gerührte 35 Schmelze wurden 600 g handelsüblicher roter Phosphor einer mittleren Teilchengröße von 30 um und 30 g Cadmiumoxid einer mittleren Teilchengröße von 3 um zugefügt. Die Mischung wurde noch 15 min weitergerührt, dann ausgetragen, abgekühlt, gebrochen und zu einer Korngröße von etwa 4 mm gemahlen.

Herstellung der Formmassen

Je 60 Gew.-Teile Polyamid 66 mit einem mittleren Molekulargewicht von 22 000 wurden auf einem Zweischnecken-10 kneter ZSK der Fa. Werner und Pfleiderer aufgeschmolzen. Durch eine Öffnung wurden 30 Gew.-Teile Glasfasern mit einer Schnittlänge von 3 mm und mit einem Durchmesser von 10 um, zusammen mit 10 Gew.-Teilen Konzentrat zugegeben. Die schmelzflüssige Mischung wurde in Strängen ausgetra-15 gen, abgekühlt, granuliert und getrocknet. Aus dem Granulat wurden bei 280°C Normkleinstäbe gemäß DIN 53 453 spritzgegossen. Je 50 dieser Normkleinstäbe wurden in einem offenen Gefäß 200 Tage bei 60°C in 100 ml Wasser gelagert, wobei die Wassermenge konstant gehalten wurde. Im 20 Abstand von 50 Tagen wurden aus der wäßrigen Phase Probemengen entnommen, in denen die Gesamtmenge an gelöstem Gesamtphosphor gemessen wurde.

25 Ergebnisse

	Copolyamid		, gemes	tphosphor sen nach 200 d
30	a	58	105	192
	ъ	82	177	268
	С	5	10	22

Beispiel 2

85 Teile eines thermoplastischen Polyurethans (Elastollan 59 der Fa. Elastogran GmbH, Lemförde) wurden auf einem Zweischneckenextruder ZSK aufgeschmolzen; in die Schmelze wurden 15 Teile Konzentrat gemäß Beispiel 1b und 1c zudosiert. Bei 210°C wurden Normkleinstäbe gemäß DIN 53 453 spritzgegossen; wie in Beispiel 1 beschrieben, wurden die Phosphor-Migrationswerte in Wasser bestimmt.

10

Ergebnisse:

	Copolyamid	löslicher 50 d	Gesamtph 100 d	osphor, gemessen nach 200 d
15	b	53	187	315
	C	24	77	95

20

25

30

O.Z. 0050/35890

Patentansprüche

1. Flammfeste thermoplastische Polyamid- oder Polyurethan--Formmassen, enthaltend

5

- A. 1 bis 10 Gew.-% roten Phosphor als Flammschutzmittel,
- B. 1 bis 15 Gew.-% eines Trägerharzes für den Phosphor, sowie
 - C. 0,05 bis 8 Gew.-% einer anorganischen oder organischen Verbindung eines zwei- bis vierwertigen Metalls als Stabilisator für den Phosphor,

5

20

25

dadurch gekennzeichnet, daß das Trägerharz C ein niedermolekulares Polyamid mit einem Molekularge-wicht von 500 bis 10 000 und einem Schmelzpunkt zwischen 50 und 200°C ist, dessen Endgruppen weitgehend verkappt sind.

- 2. Formmassen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Endgruppen des niedermolekularen Polyamids derart verkappt sind, daß es weniger als 20 mVal freie NH2-Gruppen und zwischen 10 und 100 mVal freie COOH-Gruppen pro kg enthält.
- 3. Formmassen nach Anspruch 1, <u>dadurch gekennzeichnet</u>, daß das niedermolekulare Polyamid ein Copolyamid aus Caprolactam, Adipinsäure und Hexamethylendiamin ist.

La

30